

⑩ 日本国特許庁(JP)

⑪ 特許出願公開

⑫ 公開特許公報(A) 平3-179737

⑬ Int. Cl.³

識別記号

庁内整理番号

⑭ 公開 平成3年(1991)8月5日

H 01 L 21/308
C 23 F 1/24

E 7454-5F
7179-4K

審査請求 未請求 請求項の数 5 (全13頁)

⑮ 発明の名称 微細加工表面処理剤

⑯ 特 願 平1-246860

⑰ 出 願 平1(1989)9月21日

優先権主張 ⑱ 平1(1989)6月26日 ⑲ 日本(JP) ⑳ 特願 平1-163230

㉑ 発 明 者 大 見 忠 弘 宮城県仙台市青葉区米ヶ袋2丁目1番17-301号
㉒ 発 明 者 三 木 正 博 大阪府大阪市阿倍野区帝塚山1丁目23番14-521
㉓ 発 明 者 菊 山 裕 久 奈良県奈良市あやめ池北3丁目7番13号
㉔ 出 願 人 橋本化成工業株式会社 大阪府堺市海山町7丁目227番地
㉕ 代 理 人 弁理士 尾 関 弘

明 細 書

1. 発明の名称

微細加工表面処理剤

2. 特許請求の範囲

- (1) フッ化水素酸、フッ化アンモニウム溶液及び水とから成る混合液で、フッ化水素(HF)を0.01~8重量%未満、及びフッ化アンモニウム(NH₄F)を0.01~15重量%未満含有する微細加工表面処理剤。
- (2) フッ化水素0.01~8重量%未満、及びフッ化アンモニウム0.01~15重量%未満含有する水溶液に、脂肪族カルボン酸及びその塩、脂肪族アミン及び脂肪族アルコールからなる界面活性剤の群から選ばれた少なくとも1種を含有せしめてなる微細加工表面処理剤。
- (3) フッ化水素0.01~8重量%未満、及びフッ化アンモニウム0.01~15重量%未満含有する水溶液に、脂肪族アミンを含有せしめるとともに、脂肪族カルボン酸及びその塩及び脂肪族アルコールの何れかの少なくとも1種を含有せしめて

成る微細加工表面処理剤。

(4) 微細加工表面処理剤がシリコン酸化膜のエッチング剤である請求項(1)(2)又は(3)に記載の処理剤。

(5) 微細加工表面処理剤がシリコン表面及び半導体素子表面のクリーニング剤である請求項(1)(2)又は(3)に記載の処理剤。

3. 発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明は微細加工表面処理剤組成物に関し、更に詳しくは半導体素子製造時にシリコンの酸化膜を微細加工するため湿式でエッチングする目的、及びシリコン表面又は微細加工された半導体素子表面をクリーニングする目的に使用して極めて有効である微細加工表面処理剤に関する。

(従来の技術)

半導体集積回路の湿式プロセスにおいて、ウエハ表面及び微細加工表面のクリーニング・エッチング及びバターニングの清浄化・精密化・高度化は、集積度の進展と共に益々必要性が高まってい

る。フッ化水素酸及びフッ化水素・フッ化アンモニウム混合溶液所謂バッファードフッ酸は、共にこのプロセスの重要不可欠の微細加工表面処理剤として、クリーニング・エッチング及びパターンニングの目的に使用されているが、サブミクロン超高集積化のために、その高性能化と高機能化が必要となってきた。

バッファードフッ酸は、通常 40% フッ化アンモニウム溶液と 50% フッ化水素酸を種々の割合で混合し、例えば、100:1 から 6:1 の範囲でシリコン酸化膜エッチング速度を約 90 Å/分 から約 1200 Å/分に制御してエッチングに用いられている。この場合、バッファードフッ酸の化学組成は、フッ化アンモニウムについて約 35~40%、フッ化水素について約 0.5~7% であり、フッ化アンモニウムはフッ化水素のエッチング速度の調整とフォトレジストへの化学作用の緩衝のために必要と考えられている。

近年このバッファードフッ酸のウエハ表面構成物に対する濡れ性を改善する方法が種々開発され、

が、これ以上過剰の NH_4F 濃度は、エッチング反応に寄与しない。

従って、低エッチング速度のために 40% フッ化アンモニウム対 50% フッ化水素酸の配合比を大とすることは、 NH_4F 濃度の不必要な過剰度を益々大きくすることになっている。

- (2) SiO_2 膜と、 HF_2^- イオンの反応によって生成するケイフッ化アンモニウム $(\text{NH}_4)_2\text{SiF}_6$ のバッファードフッ酸溶液に対する溶解度を、種々のバッファードフッ酸組成について測定した結果、この生成物の溶解度は、 NH_4F 濃度増加によって著しく減少することが明らかとなった。

従って、 NH_4F 濃度の不必要な過剰は、微細パターンエッチング反応の時間的直線性とパターンニングの均一性に著しく支障を与えることになっている。

- (3) バッファードフッ酸の濡れ性は、脂肪族炭化水素系界面活性剤の配合によって改善することが出来るが、界面活性剤濃度と界面活性機能の関係には、狭い最適域が存在し、その濃度制御

例えば U.S.P. 4,795,582 及び特開昭 63-283028 号に於いては、炭化水素系界面活性剤として脂肪族カルボン酸、脂肪族カルボン酸の塩、脂肪族アミン及び脂肪族アルコールを配合して濡れ性を付与することにより、微細エッチング加工の均質性及び粒子付着性が改善されている。このバッファードフッ酸の化学組成は、フッ化アンモニウム濃度が高いために、寒冷期に保存中、結晶析出する欠点があることも知られており、これを避けるために低フッ化アンモニウム組成の使用も U.S.P. 3,650,960 及び特開昭 58-93238 号に提案されている。しかし乍ら、バッファードフッ酸のエッチング作用をイオン化学反応機構の面から詳細に追求すると、従来、汎用されてきた化学組成は化学量論的に不適切であるのみならず、むしろ正常なエッチング反応の進行に支障があるという、本質的な欠陥が明らかになった。従来の化学組成の問題点を整理すると、次の如くである。

- (1) SiO_2 膜をエッチングに必要な HF_2^- イオンの生成には、 HF に等モルの NH_4F が必要である

は重要な管理因子である。

この最適域は、 NH_4F 濃度が大である程狭い。

次に、ウエハ表面及び微細加工表面のクリーニング剤としての稀フッ化水素酸についても、濡れ性の付与によってそのクリーニング機能が飛躍的に改善されることが期待されるが、清浄性・安定性・機能性を満足する界面活性剤が開発されていない。

稀フッ化水素酸を用いるクリーニングは、重要な工程として用いられているが、クリーニング表面の平滑性は、サブミクロンデバイスに於いて極めて重要な因子として着目される。シリコンウエハのバッファードフッ酸エッチング表面には、荒れが発生するが、適切な界面活性剤の配合によって正常化する技術は、例えば、特開昭 63-283028 号によって開発されている。稀フッ化水素酸によるシリコンウエハのクリーニング表面を検討した結果、その平滑性が損傷されていることが判明した。このような表面欠陥は高集積回路に於いて、例えば、シャロージャンクションの形成に重大な

障害となる。従って、稀フッ化水素酸クリーニングに於いても濡れ性を付与して、表面平滑性を得る手段の開発は、今後の不可欠の技術であると考えられる。

(発明が解決しようとする課題)

本発明の目的は、エッチング剤としてのバッファードフッ酸の化学組成をエッチング化学反応の本質的機構が正常に作用し、フォトレジストの化学的保護が確保され、濡れ性付与の機能領域を拡張する方向に適正化することと、クリーニング剤としての稀フッ化水素酸に濡れ性を付与しクリーニング表面の平滑性が発現される方向に改善することにある。

(課題を解決するための手段)

バッファードフッ酸の NH_4F 濃度を15%未満に低下させ、 HF 濃度を8%未満の範囲で調整し310 μm 膜エッチング速度約1500 $\text{\AA}/\text{分}$ までのエッチング能力とレジスト保護能力を維持しながら、サブミクロンパターンエッチングの均一性・完全性を発現できること、及びこの NH_4F 濃度に於いて炭

化水素系界面活性剤の配合領域が拡張されて使用しうる炭素数の範囲が増加し、又界面活性剤の機能領域が拡張されてエッチング表面の清浄性を向上しうることを知った。また稀フッ化水素酸に適量のフッ化アンモニウムを配合することにより、炭化水素系界面活性剤が濡れ性の機能を発現することを認めそれによってクリーニング表面の平滑性が得られることを知り、本発明を完成するに至った。

(発明の構成並びに作用)

本発明の微細加工表面処理剤は、

- (1) フッ化水素酸、フッ化アンモニウム溶液及び水とから成る混合液で、フッ化水素(HF)を0.01~8重量%未満、及びフッ化アンモニウム(NH_4F)を0.01~15重量%未満含有する微細加工表面処理剤。
- (2) フッ化水素0.01~8重量%未満、及びフッ化アンモニウム0.01~15重量%未満含有する水溶液に、脂肪族カルボン酸及びその塩、脂肪族アミン及び脂肪族アルコールからなる界面活性

剤の群から選ばれた少なくとも1種を含有せしめてなる微細加工表面処理剤。

- (3) フッ化水素0.01~8重量%未満、及びフッ化アンモニウム0.01~15重量%未満含有する水溶液に、脂肪族アミンを含有せしめると共に、脂肪族カルボン酸及びその塩及び脂肪族アルコールの何れかの少なくとも1種を含有せしめて成る微細加工表面処理剤。
 - (4) 微細加工表面処理剤がシリコン酸化膜のエッチング剤である請求項(1)(2)又は(3)に記載の処理剤。
 - (5) 微細加工表面処理剤がシリコン表面及び半導体素子表面のクリーニング剤である請求項(1)(2)又は(3)に記載の処理剤。
- から成る。

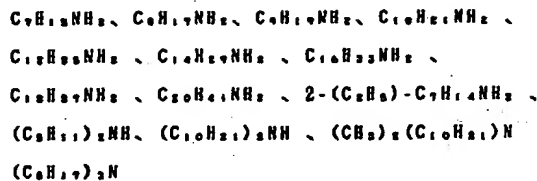
本発明のフッ化アンモニウムの低濃度域では界面活性剤の機能性がより良く発揮される。フッ化アンモニウムの濃い領域では界面活性剤の炭素数が12以下でしか効果を発揮しなかった。フッ化アンモニウムの低濃度のバッファードフッ酸に界

面活性剤を配合して効果のある範囲を調査した結果、フッ化アンモニウム濃度15%未満の領域ではより大きい炭素数の界面活性剤も効果を発揮することを見出した。即ちフッ化アンモニウム濃度を15%未満にすることで濡れ性制御にも好結果を与えた。

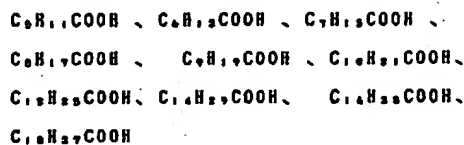
脂肪族アミンは処理剤の接触角を低下させ濡れ性を向上するが、起泡力が大きく、そのままでは半導体製造プロセスに悪影響を与える。この起泡力を抑えるために消泡力のある脂肪族カルボン酸または脂肪族アルコールを添加することにより、起泡力を小さく出来処理剤の機能性を完成することが出来た。更にフッ化アンモニウム濃度の高い領域では脂肪族カルボン酸やアルコールは消泡作用のみしか示さなかったが、15%未満のフッ化アンモニウム濃度域では、消泡作用のみならず濡れ性も改善することを認めた。

本発明で使用される界面活性剤の1種たる脂肪族アミンは、一般式 $\text{C}_m\text{H}_{2m+1}\text{NH}_2$ (m は25以下の整数を表す。) で示される化合物及び第2級ま

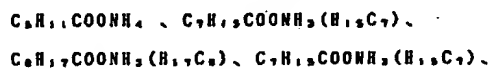
たは第3級アミンである。例示すれば、次の通りである。



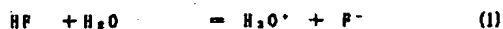
脂肪族カルボン酸は、一般式 $C_nH_{2n+1}COOH$ (n は25以下の整数を表す。) で示される化合物である。例示すれば、次の通りである。



また脂肪族カルボン酸塩は、一般式 $C_nH_{2n+1}COONH_2R$ (R は水素原子又はアルキル基を表す。 n は25以下の整数を示す。) で示される塩である。例示すれば次の通りである。



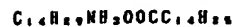
SiO_2 を溶解してケイフッ酸イオン SiF_6^{2-} を生成するには、 HF_2^- イオンの存在が必要である。 HF 溶液を用いて SiO_2 を溶解する反応は、解離式(1)(2)を経て(3)によって進行し、溶解速度は解離式(1)(2)の平衡定数に依存する。



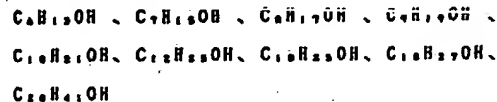
NH_4HF_2 溶液を用いて SiO_2 を溶解する反応は、解離式(4)を経て(3)によって進行し、溶解速度は解離式(4)の平衡定数のみに依存する。



化学量論比では、 SiO_2 1モルに対し夫々 HF 8モル及び NH_4HF_2 4モルが当量であるが、(1)(2)の解離度が(4)に比べて遥かに小さいため、同一のエッチングレートを得るためには、 NH_4HF_2 に比べて HF は遥かに高濃度を必要とすることは、次の液組成①及び②のエッチングレートから明らかである。



脂肪族アルコールは一般式 $C_nH_{2n+1}OH$ (n は25以下の整数を表す。) で示される化合物である。例示すれば、



これ等界面活性剤は1種又は2種以上の混合系で使用され、その形態としても固体のまま、或いは液状でよい。その添加量は全組成物に対し、10~10000ppm好ましくは50~1000ppm程度である。界面活性剤の添加量が10ppmより少なれば添加の効果は殆ど認められず、一方10000ppmより多く添加してもそれにみあう効果が得られない。

本発明の処理剤はレジストへの緩和作用を充分に示すことを認めた。

以下に本発明の基礎となった本発明者による実験結果について説明する。

1. SiO_2 膜エッチングレートとBHF組成

表1
BHF組成と SiO_2 膜エッチングレート

液組成	NH_4HF_2 Mol/l	HF Mol/l	NH_4F Mol/l	($NH_4F : HF$) %	エッチングレート Å/min (25℃)
①	—	5	—	(0.0 : 10.0)	800
②	2	—	—	(7.4 : 4.0)	800
③	2	—	8	(37.0 : 4.0)	650

従って、 HF 単独よりも NH_4F を配合した、所謂バッファードフッ酸BHFを用いる方が効果的であることは明確であるが、 HF に対して NH_4F を当量以上に配合しても溶解反応に何等寄与しないという認識は従来持たれていない。第1表の②組成に対し、過剰に NH_4F を配合した③組成は、 NH_4F 濃度増加による(4)式の解離抑制により、 HF 濃度は同一であるに関わらずエッチングレートの低下を示している。

このような SiO_2 膜エッチングレートとBHF組成の関係を詳細に検討した結果は第1図に示した。又第1図のA、B、C及び夫々次のことを表す。

A : 500 Å/min

B : 1000 Å/min

C: 1200人/min

D: NH₄HP₂

第2表はHP濃度を4%に固定し、NH₄P濃度を変えてエッチングレートを求めたものである。

第2表

NH ₄ P 濃度 (%)	HP 濃度 (%)	エッチングレート
3.5	4	670
3.0	4	721
2.5	4	761
2.0	4	741
1.5	4	784
1.0	4	790
0.5	4	722
0.3	4	475

同様にHP濃度の0.5wt%、1wt%、2wt%、6wt%、8wt%の各々についてもエッチングレートを求めた。一般に必要とされているエッチングレート90~1500人/minを得るためのBHF組成はNH₄P濃度に関して1.5%以下で充分であって、現在主流として用いられている濃度は3.0~4.0%は、エッチングレートの必要上から全く意味がないことが明らかとなった。

張されるモデルとして計算し、これを第3図に示した。コンタクトホールサイズ10μm及び0.5μmについて、深さ1μmのエッチングを行うとき、(NH₄)₂SiF₆溶解度が1:5の比で異なるBHF溶液の(NH₄)₂SiF₆飽和領域も当然1:5の比で異なるから、NH₄P濃度の大きいBHFの方が(NH₄)₂SiF₆飽和析出による影響を大きく受けることが明らかである。着目すべき第1点は、コンタクトホールサイズとの関係である。(NH₄)₂SiF₆飽和領域はホールサイズの2乗に比例して、ホールサイズの大きい程大である。ホールサイズの大きさと、エッチングムラの関係を調査し、第2表にこれを示した。10μmホールは1μm以下のホールに比べて、著しくエッチング欠陥度が高く、(NH₄)₂SiF₆飽和の影響を明確に示している。

着目すべき第2点はホールのアスペクト比との関係である。第3図に示したように、同一飽和領域についてエッチングし得るホールのアスペクト比は、(NH₄)₂SiF₆溶解度に逆比例する。ホールサイズが微小となる程この影響は顕著であり、第3

2. (NH₄)₂SiF₆溶解度とNH₄P濃度

種々のBHF組成溶液に対する(NH₄)₂SiF₆溶解度を測定しこれを第2図に示した。(NH₄)₂SiF₆溶解度はNH₄P濃度と共に著しく減少することが明らかとなった。但し第2図中E、F、G及びHは夫々次のことを表す。HP 0%、HP 0.5%、HP 2.4%、HP 6.0%。

3. SiO₂膜のパターンエッチングに於ける(NH₄)₂SiF₆飽和影響

SiO₂膜のエッチングによりBHF中(NH₄)₂SiF₆濃度が増加し、飽和濃度に達すると、(NH₄)₂SiF₆結晶析出によりエッチングは停止する。(NH₄)₂SiF₆の溶解度データを用いてエッチングポイントに於ける(NH₄)₂SiF₆飽和領域のシュミレーションが可能である。(SiF₆²⁻イオン拡散速度/SiO₂エッチング速度)の濃度・温度等の諸条件による変化及び反応による液組成変化は理想化し難いので、シュミレーションは反応によって生成するSiF₆²⁻イオンがBHFの初期組成に於ける飽和濃度に達する液相部分がエッチング点を中心として半球状に拡

表に示したようにサブミクロンサイズのエッチングに於いてはNH₄P濃度の大きいBHFによるエッチングのアスペクト比は小さく抑制される。

以上のシュミレーション並びにエッチングデータから、NH₄P濃度過剰が如何にエッチングに障害をもたらすかを明らかにした。この第3図中(A)及び(B)は夫々次の場合を示す。

(A): NH₄P 38.1 %

HP 2.4 %

SpGr 1.114

(NH₄)₂SiF₆の溶解度は1.9/100gBHF(20℃)(B): NH₄P 15.1 %

HP 2.4 %

SpGr 1.114

(NH₄)₂SiF₆の溶解度は9.4/100gBHF(20℃)

更に着目すべき第3点は、エッチングレート持続性に対する(NH₄)₂SiF₆飽和の影響である。第4図に示すようにNH₄P濃度の大きいBHFは(NH₄)₂SiF₆溶解度が小さいために、エッチングレートの低下がより早く起こる。但し第4図はHP 2.4%で10μ

mの正方形状ホールの25℃でのエッチング量を測定したものであり、図中A及びBは夫々次のことを表す。

A: NH₄Fが38.1%

B: NH₄Fが15.0%

以上の1～3の解析データから、フッ化水素・フッ化アンモニウムからなるエッチング組成物を用いるシリコン酸化膜のクリーニング及び微細パターンエッチングに於いて、従来用いられているフッ化アンモニウム濃度15～40%、最も一般的には30～40%は、エッチングレートの低下と生成するケイフッ化アンモニウムの溶解度と低下があり、エッチングムラによる不良率の増大と、微細パターンのエッチングのアスペクト比の障害という重大な欠陥の根本原因であることが解明された。熱酸化膜のエッチングに必要なエッチングレート800～1500Å/min 25℃を得るに必要なNH₄F濃度は、15%以下好ましくは10%以下が適切であることは第1図の解析データ及び解離式(1)～(4)から明らかとなった。

少ない界面活性剤の機能濃度域の幅が広いことを見出した。又低NH₄F濃度域ではシリコン酸化膜エッチング時のシミの発生は認められなかった。この結果NH₄F濃度15%未満のバッファードフッ酸では界面活性剤の機能濃度域が拡張されているので、濡れ性と清浄性に優れたバッファードフッ酸を充分広い管理幅で調整できることが可能となった。尚第5図(イ)、(ロ)及び(ハ)は夫々次のことを表す。又第5図は(イ)～(ハ)に於けるAは接触角、Bは粒子数を示す。

(イ)	HF	: 5.4 %	} の場合は○印
	NH ₄ F	: 15.0 %	
(ロ)	HF	: 5.4 %	} の場合は●印
	NH ₄ F	: 30.0 %	
(ハ)	HF	: 2.4 %	} の場合は○印
	NH ₄ F	: 15.0 %	
(イ)	HF	: 2.4 %	} の場合は●印
	NH ₄ F	: 38.1 %	
(ハ)	HF	: 0.5 %	} の場合は○印
	NH ₄ F	: 15.0 %	

4. 界面活性剤機能濃度域とNH₄F濃度

バッファードフッ酸に炭化水素系界面活性剤を配合することにより接触角を減少させてウエハー表面への濡れ性を向上させることができると共に、界面活性剤の特定濃度域に於いてバッファードフッ酸中の微粒子の濾過清浄化を行うことができる。このような界面活性剤濃度域を機能濃度域と呼び、この機能濃度域がバッファードフッ酸中のNH₄F濃度に依存することを明らかにし、これを第5図に示した。

界面活性剤を添加していくに従って接触角が低下していくが、ある濃度で一定になってしまう。この濃度点を臨界ミセル濃度(CMC)点という。NH₄F濃度が濃い場合はCMC点への到達曲線が急勾配であると共に粒子数の少ない界面活性剤の機能濃度域の幅が狭い。又この管理幅を少し超えて界面活性剤を添加するとシリコン酸化膜のエッチング時に、ミセルによるシミが検出されることがある。これに対して、NH₄F濃度15%未満の場合はCMC到達勾配が緩やかであると共に粒子数の

HF : 0.5 %
NH₄F : 39.6 % } の場合は●印

5. 結晶化温度

高NH₄F濃度域に於いて、バッファードフッ酸は冬期にNH₄HF₂の結晶析出を起こし、ウエットエッチングプロセスに於いてエッチング速度に変化を与えトラブルを起こす。NH₄F濃度を変化させると結晶の析出には2つの関係線が存在することを見出した。1つは凝固点降下曲線であり、他の1つは結晶化曲線である。NH₄F濃度の低い領域では、NH₄Fが増すに従って凝固点が低下してくる。この領域で析出する固相は氷である。約15%で凝固点を示し、それ以降は結晶化領域になり結晶析出温度が上昇する。この領域で析出する固相はNH₄HF₂である。これらの結果を第6図に示した。NH₄F濃度を15%未満にすることにより、NH₄HF₂の結晶析出をかなり低い温度まで防げるようになった。又氷結は起こっても、温度を上げることにより容易に溶解するのでエッチングレートへの影響はない。

但し第6図中の記号は夫々次のことを示す。

- : HF 4%
- ① : 同 6%
- ② : 同 8%

6. クリーニング表面の平滑性

シリコン表面又は微細加工された半導体素子表面をクリーニングするのに、一般的にはフッ化水素酸の稀薄溶液が使用されている。しかし稀フッ化水素酸でクリーニングするとクリーニング表面に荒れを与えることが認められた。荒れを防止するためには界面活性剤の添加が必要であるが、稀フッ化水素酸の濡れ性や低粒子性等の機能を与える界面活性剤の適当なものが見当たらない。ところが稀フッ化水素酸にNH₄Fを少し添加すると諸機能を発揮する界面活性剤の添加が可能となることを認めた。稀フッ化水素酸と同じエッチングレートを有するようにフッ化アンモニウムと本発明の界面活性剤を添加すると、濡れ性が向上すると共にクリーニング面の荒れを防止することが見出された。これらの結果を第14表に示した。クリー

ニング面が平滑化されることにより、シャロー Junctionの形成が容易となった。

また特にクリーニング性については界面活性剤を併用することが好ましく、特に脂肪族アミンと脂肪族カルボン酸または脂肪族アルコールの少なくとも1種との併用が好ましい。

(発明の効果)

フッ化アンモニウム濃度を低下させることによりケイフッ化アンモニウムの溶解度を増しパターンエッチングの不良率を無くすと同時にアスペクト比の高いエッチングにも効果を発揮することを明らかにした。従来のパフワードフッ酸よりフッ化アンモニウム濃度が低いことにより、炭化水素系界面活性剤の炭素数のより大きいものが使用でき、濡れ性や清浄性という機能性がよく発揮されると共に添加量の幅を広くでき管理が容易となった。フッ化アンモニウム濃度が低くても充分レジストへの化学作用を緩和することも認め、高集積度の半導体素子又はシリコンウエハーや微細加工された表面のクリーニングにも効果的な作用を

示し、シャロー Junctionの形成時に表面を平滑化でき、従来の障害が除去できる。

[実施例]

以下に実施例を示して本発明を更に詳しく説明する。

実施例1

第3表に示す所定のHF濃度で且つNH₄F濃度9.9%の組成液を用いて10μmのコンタクトホールをエッチングした。その時の不良率を光学顕微鏡で測定した。この結果を第3表に示す。

第3表

NH ₄ F濃度 (%)	HF濃度 (%)	エッチング深さ (μm)	不良率 (%)
9.9	0.5	30000	0
"	0.5	50000	0
"	0.5	70000	0
"	2.4	30000	0
"	2.4	50000	0
"	2.4	70000	0
"	5.4	30000	0
"	5.4	50000	0
"	5.4	70000	0

比較例1

第4表に示す所定の組成液を用い実施例1と同様に処理した。この結果を第4表に示す。

第4表

液 組 成		エッチング深さ (μm)	不良率 (%)
NH ₄ F濃度 (%)	HF濃度 (%)		
39.6	0.5	30000	99.6
39.6	0.5	50000	100
39.6	0.5	70000	100
38.1	2.4	30000	99.5
38.1	2.4	50000	100
38.1	2.4	70000	99.3
30.0	5.4	30000	96.9
30.0	5.4	50000	97.4
30.0	5.4	70000	96.5

実施例2

第5表に示す所定の組成液を用いて種々の大きさのコンタクトホールをエッチングした。このときの不良率を光学顕微鏡で測定した。この結果を第5表に示す。

第 5 表

液 組 成		コンタクトホール のサイズ (μ m)	不良率 (%)
NH ₄ F濃度 (%)	HF濃度 (%)		
9.9	0.5	10.0	0
"	"	1.0	"
"	"	0.9	"
"	"	0.8	"
"	"	0.9	"
"	2.4	10.0	"
"	"	1.0	"
"	"	0.9	"
"	"	0.8	"
"	"	0.7	"
"	5.4	10.0	"
"	"	1.0	"
"	"	0.9	"
"	"	0.8	"
"	"	0.7	"

比較例

第 6 表に示す所定の組成液を用いて種々の大きさのコンタクトホールをエッチングした。この時の不良率を光学顕微鏡で測定した。この結果を第 6 表に示す。

第 6 表

液 組 成		コンタクトホール のサイズ (μ m)	不良率 (%)
NH ₄ F濃度 (%)	HF濃度 (%)		
39.6	0.5	10.0	99.6
"	"	1.0	91.5
"	"	0.9	91.0
"	"	0.8	86.6
"	"	0.9	68.9
38.1	2.4	10.0	99.5
"	"	1.0	74.2
"	"	0.9	61.0
"	"	0.8	43.8
"	"	0.7	38.9
30.0	5.4	10.0	96.9
"	"	1.0	71.1
"	"	0.9	59.8
"	"	0.8	45.3
"	"	0.7	40.1

実施例 3

HF濃度 0.5 %、NH₄F濃度 9.9 % の組成液で 0.7 μ m のコンタクトホールを一定時間エッチングした後、その断面を電子顕微鏡よりエッチングされた深さを測定し、その時のアスペクト比（開口巾／深さ）を求めた。この結果を第 7 表に示す。

第 7 表

液 組 成		エッチング 時間 (min)	アスペクト比
NH ₄ F濃度 (%)	HF濃度 (%)		
9.9	0.5	30	0.43
"	"	50	0.74
"	"	70	1.00

比較例 3

実施例 3 に於いてその NH₄F 濃度を 39.6 % となし、その他は全て同様に処理した。この結果を第 8 表に示す。

第 8 表

液 組 成		エッチング 時間 (min)	アスペクト比
NH ₄ F濃度 (%)	HF濃度 (%)		
39.6	0.5	30	0.10
"	"	50	0.30
"	"	70	0.40

実施例 4

HF濃度 2.4 %、NH₄F濃度 9.9 % の組成液で 10 μ m のコンタクトホールのエッチングされた深さを段差計を用いて測定した。結果を第 9 表に示す。

第 9 表

液 組 成		エッチング 時間 (min)	エッチング量 (μ)
NH ₄ F濃度 (%)	HF濃度 (%)		
9.9	2.4	6	3100
"	"	10	5100
"	"	14	7200

その結果を第 4 図に示した。エッチング速度線は原点を通る直線になり、エッチング速度が一定である。

比較例 4

実施例 4 に於いて NH₄F 濃度を 38.1 % となし、その他は全て同様に処理した。結果を第 10 表に示す。

第 10 表

液 組 成		エッチング 時間 (min)	エッチング量 (μ)
NH ₄ F濃度 (%)	HF濃度 (%)		
38.1	2.4	8	2050
"	"	12.5	4250
"	"	18.0	6300

第 4 図に示したようにエッチング速度線原点を通らない、即ちエッチングの開始が遅く又エッチ

ング時間とともにエッチング速度が低下する。

実施例5

NH₄F濃度5%に第11表に示す所定の濃度のHFを加えた溶液で10μmのコンタクトホールをエッチングし、その結果を光学顕微鏡で測定した。この結果を第11表に示す。

第 1 1 表

エッチング深さ (μ)	10μmコンタクトホールの不良率(%)			
	NH ₄ F濃度 (%)	HF濃度		
		0.5%	2.4%	6.0%
3000	5.0	0	0	0
5000	"	0	0	0
7000	"	0	0	0

実施例6

NH₄F濃度9.9%、HF濃度0.5%の組成液に下記第12表に示す所定の界面活性剤を所定量添加し、10μm及び1.0μmのコンタクトホールをエッチングした。この時の不良率は光学顕微鏡で観察して測定した。この結果を第12表に併記する。

第 1 2 表

界面活性剤		不良率(%)	
種 類	濃 度	10μmコンタクトホール	1μmコンタクトホール
C ₁₂ H ₂₅ NH ₂ C ₁₂ H ₂₅ COOH	500 200	0	0
C ₁₈ H ₃₇ NH ₂ C ₁₈ H ₃₇ OH	140 80	0	0
C ₁₄ H ₂₉ NH ₂ C ₁₄ H ₂₉ COOH	100 60	0	0
C ₁₆ H ₃₃ NH ₂ C ₁₆ H ₃₃ OH	80 40	0	0
C ₁₀ H ₂₁ NH ₂ C ₁₀ H ₂₁ COOH	60 20	0	0
C ₈ H ₁₇ NH ₂ C ₈ H ₁₇ OH	800 250	0	0
C ₁₂ H ₂₅ NH ₂ C ₁₂ H ₂₅ COOH	200 150	0	0
C ₁₈ H ₃₇ NH ₂ C ₁₈ H ₃₇ OH	100 100	0	0
(C ₁₂ H ₂₅) ₂ NH	100	0	0

実施例7

フッ化アンモニウム14%、フッ化水素酸2.4%含有する水溶液に、C₁₂H₂₅NH₂ 800ppm及びC₁₂H₂₅COOH 400ppm添加した溶液シリコンウエハー

上のSiO₂のエッチングを行い、シリコンウエハー上を顕微鏡で検査した結果シミは認められなかった。結果を第13表に示した。

比較例5

フッ化アンモニウム38.1%、フッ化水素酸2.4%含有する水溶液にC₁₂H₂₅NH₂ 100ppm及びC₁₂H₂₅COOH 60ppmを添加した溶液でシリコンウエハー上のSiO₂のエッチングを行った結果シミが発生した。結果を第13表に示した。

但し、上記実施例7及び比較例5のシミが発生したということは均一にSiO₂がエッチングされずにシミ状になって残存していることを示す。また比較例5から明らかなように界面活性剤を添加する場合フッ化アンモニウムの含有量が高いとシミが発生するため多量の界面活性剤を添加できないことを示している。

又例えば界面活性剤を併用しても、フッ化アンモニウムの濃度が高いと好結果が得られないことも示している。

第 1 3 表

	実施例7	比較例5
エッチング組成		
NH ₄ F	14.0 %	38.1 %
HF	2.4 %	2.4 %
C ₁₂ H ₂₅ NH ₂	800 ppm	100 ppm
C ₁₂ H ₂₅ COOH	400 ppm	60 ppm
シミの検出率	0 %	5~10 %

実施例8

CZ法で製造されたP型シリコンウエハーをNH₄F 5.0%、HF 1.7%、C₁₂H₂₅NH₂ 80ppm及びC₁₂H₂₅COOH 40ppm含有する水溶液でクリーニングした後顕微鏡検査した結果、ウエハーの表面は平滑であった。結果を第14表に示した。

比較例6

実施例8と同一エッチング速度を有する4.9% HF水溶液でCZ法で製造したP型シリコンウエハーをクリーニングした結果、表面に荒れが認められた。結果を第14表に示す。

第 1 4 表

	実施例 8	比較例 6
クリーニング液組成	NH_4F 5.0 % HF 1.7 % $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ 80ppm $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ 40ppm	HF 4.9 %
エッチングレート	300 Å/min	300 Å/min
接触角	32 度	79 度
ウエハー面	平滑	荒れる
SEM写真の模擬図	第7図 A	第7図 B

実施例 9

本発明の処理剤を用い、シリコンウエハー上に膜厚 13000 Å のレジスト (OFPR-800) を塗布し、10 μm のコンタクトホールを開けてエッチングした。顕微鏡検査の結果、レジストに異常は認められなかった。結果を第 15 表に示す。

第 1 6 表

RUN	界面活性剤	添加量 (ppm)	消泡時間 (分)	接触角 (度)
1	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$	1500	3 以上	35
2	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$	1000 300	1 以下	36
3	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$	1000 300	1 以下	36
4	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$	200	3 以上	40
5	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$	130 40	1 以下	39
6	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$	130 40	1 以下	39

4. 図面の簡単な説明

第 1 図は SiO_2 膜のエッチングレートと BHF 組成の 25℃ での関係を示す図面である。第 2 図は種々の BHF 組成に対する $(\text{NH}_4)_2\text{SiF}_6$ の 25℃ での溶解度を示すグラフである。第 3 図はコンタクトホールエッチングに於ける BHF 溶液の $(\text{NH}_4)_2\text{SiF}_6$ 飽和領域のシュミレーション ($\text{SiO}_2 + \text{BHF} \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{SiF}_6$) を示す説明図である。第 4 図は $(\text{NH}_4)_2\text{SiF}_6$ 生成によるエッチングレート抑制効果を示す図面である。

第 1 5 表

組成	NH_4F 10 % HF 4.0 % $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ 100 ppm $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ 80 ppm	NH_4F 14.5 % HF 5.0 % $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ 150 ppm $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ 100 ppm
エッチングレート	800 Å/min	1000 Å/min
レジスト異常の有無	無	無

実施例 10

NH_4F 10% 及び BHF 1% 含有する水溶液に界面活性剤を添加し、その泡立ちを調べた。

泡立ちの測定は、内径 30 mm、高さ 70 mm のプラスチック容器に処理剤 10 ml を入れ、10 秒間振とうした後、消泡するまでの時間を求めて行った。

各実験例共、シリコンへの濡れ性は良く、それを接触角で表示した。結果を第 16 表に示した。

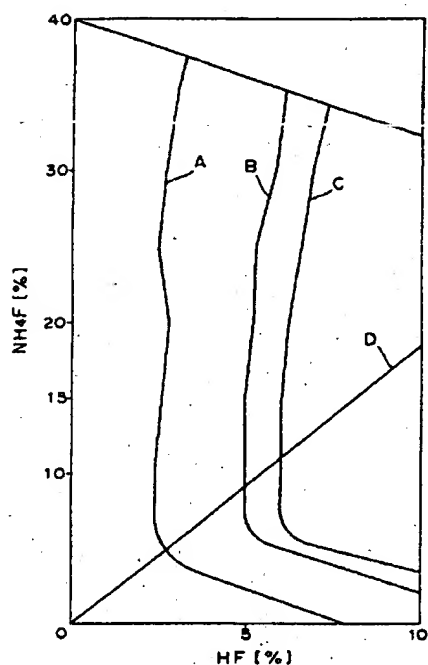
第 5 図は界面活性剤の機能濃度領域を示す説明図である。第 6 図は結晶化濃度を示すグラフである。また第 7 図はいずれもウエハー表面の顕微鏡写真の模擬図である。

(以 上)

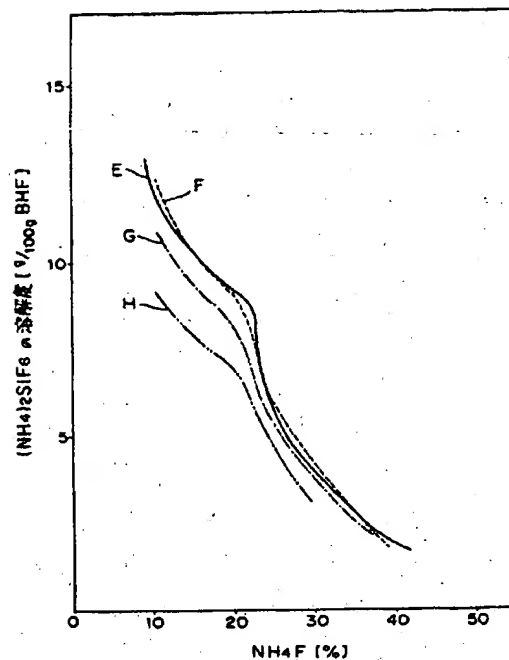
特許出願人 橋本化成工業株式会社
代理人 尾 関 弘



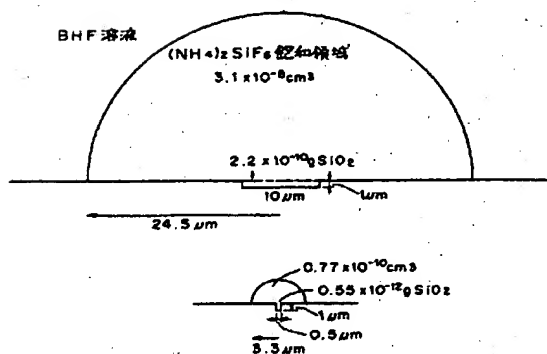
第 1 図
(SiO_2 膜のエッチングレートと BHF 組成)



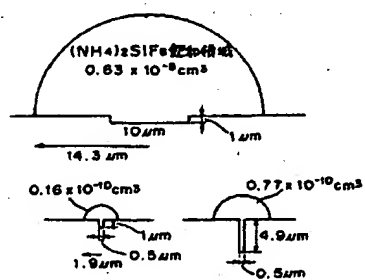
第 2 図
(種々の BHF に対する $(\text{NH}_4)_2\text{SiF}_6$ の溶解度)



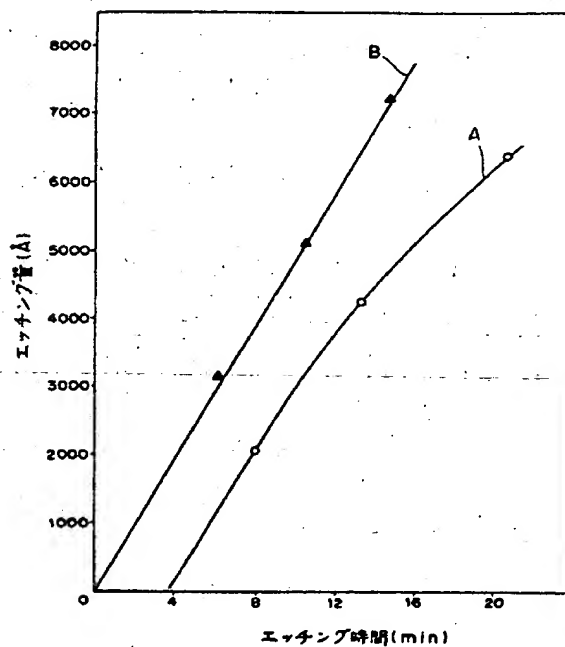
第 3 図
(A)

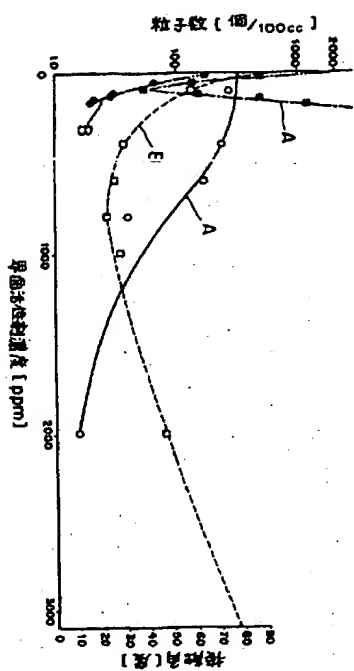


(B)

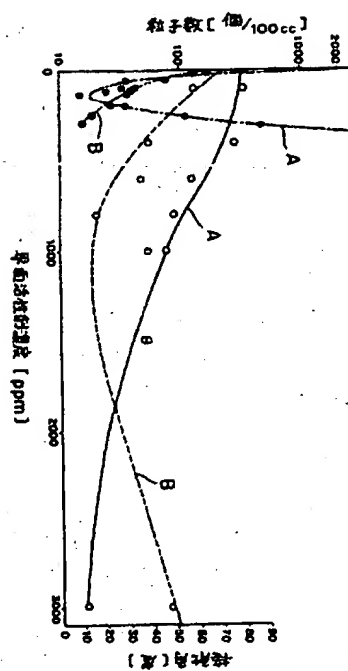


第 4 図
($(\text{NH}_4)_2\text{SiF}_6$ 生成によるエッチングレート抑制効果)



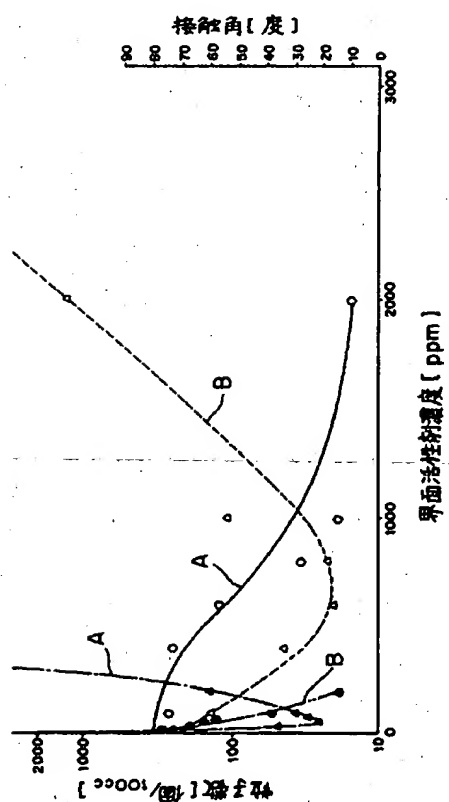


第 5 圖 (a)

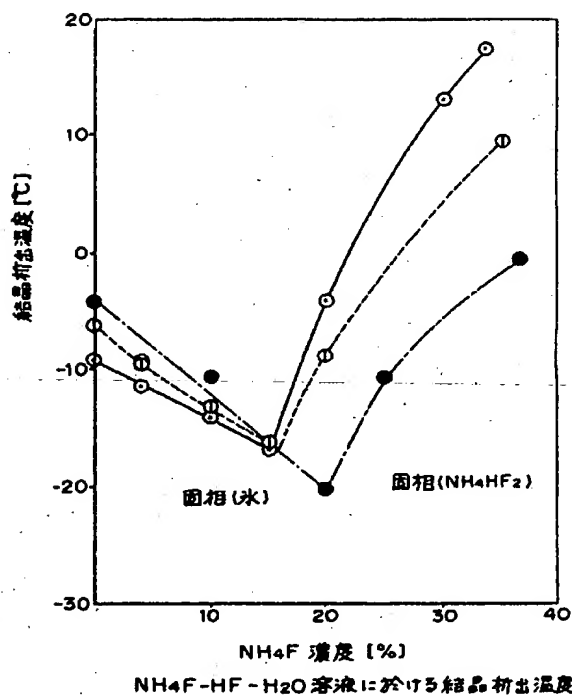


第 5 圖 (b)
(界面活性剤濃度領域)

第 5 圖 (c)

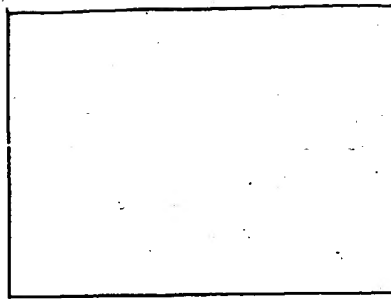


第 6 圖



NH₄F-HF-H₂O 溶液に於ける結晶析出温度

第 7 図 A



第 7 図 B

